÷

JF 403273025 4 DEC 1991

Best Available Copy

92-027464/04 POPL 20.03.90 92-027404744 POLYPLASTICS KK 20.03.90-IP-070690 (04.12.91) C08g-69/44 *J0 3273-028-A Halogen-contg. aromatic polyesteramide obtd. by polycondensation of amide cpd., di carboxylic acid, aliphotic glycol and halogen-contg. ester-forming cpd. C92-011839

Halogen-contg. aromatic polyesteramide, is claimed, which is obtd by polycondsn. of:

(I) amide cpd. of formula (A) and/or formula (B).

A = a bivalent org. gp; R_1 = 2-10 C aliphatic or alicyclic divalent gps; and R2 = H or 1-10 C aliphatic or aromatic gp.

A(5-E7, 9-A1)

(II) aromatic dicarboxylic acid or its ester-formable

deriv.;
(III) aliphatic glycol or its ester-formable deriv., and (IV) halogen-contg. ester-formable cpd.
The N content of the polyesteramide is 0.001-5 wt. 8 and

the halogen content is 0.5-20 wt.%.

USES/ADVANTAGES

The material is used as covering materials for automobiles, electronic devices or electric wires. It maintains its softness after prolonged use at high temps. It also has good flame retardant properties.

PREFERRED

A of amide cpd. of cpds. (A) and/or (B) is 6-15 C arylene, 1-10 C sikylene or 5-12 C cycloalkylene gp. R, is 2-10 C alkylene or 5-12 C cycloalkylene gp.. Amide cpd. (I) is a reaction prod. of dicarboxylic acid or its deriv. with alkanolamine.

(II) comprises terephthalic acid, naphthalene dicarboxylic acid, biphenylene dicarboxylic acid or a deriv, thereof.
(III) comprises diol epd. from up to 8 C aliphatic glycologic

J03273028-A+

C 1992 DERWENT PUBLICATIONS LTD. 128, Theobalds Road, London WClX 8RP, England US Office: Derwent Inc., 1313 Dolley Madison Boulevard, Suite 401, McLean, VA22101, USA Unauthorised copying of this abstract not permitted

BEST AVAILABLE COPY

and derivs. thereof. (IV) comprises aromatic diel or aromatic diearboxylic acid or deriv. thereof.

EXAMPLE

970 (pts.wt.) methyl terephthalate, 513 1.4-butanediel, 158 mol of a 2 mol. ethylene oxide addn. prod. of tetrabromobisphenel A, 1 N,N'-bis(2-hydroxyethyl)—terephthalamide, 0,7 tetrabutoxy titanium were reacted at 160°C for 30 min; 200°C-250°C for 2 hrs with stirring. After that, the pressure was reduced to 0.3 mmHg in 30 min and the reaction carried on at this pressure for 3 hrs with stirring.

The polymer obtd. had an intrinsic viscosity of 1.2, N content of 0.009 wt.% and Br content of 6.5 wt.%. It had an elongation strength of ± 50 Kg/cm².(10ppW171MBDwg0/0).

J03273028-A

C 1992 DERWENT PUBLICATIONS LTD.

128, Theobalds Road, London WC1X 8RP, England
US Office: Derwent Inc., 1313 Dolley Madison Boulevard,
Suite 401, McLean, VA22101, USA
Unauthorised copying of this abstract not permitted

®日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 平3−273028

⑤Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

個公開 平成3年(1991)12月4日

C 08 G 69/44 69/42 NSR NSN 9053-4 J 9053-4 J

審査請求 未請求 請求項の数 8 (全10頁)

❷発明の名称

ハロゲン含有芳香族ポリエステルアミドおよびその製造法

②特 頤 平2-70690

❷出 願 平2(1990)3月20日

@発明者 原科

初彦

静岡県富士市宮島885-11

⑪出 顋 人 ポリプラスチックス株

大阪府大阪市中央区安土町2丁目3番13号

式会社

四代理人 弁理士 古谷 馨

明 細 書

1. 発明の名称

ハロゲン含有芳香族ポリエステルアミド およびその製造法

- 2. 特許請求の範囲
 - 1 [I] 一般式(A) 及び/又は(B) で示される アミド化合物

(式中 Aは 2 価の有機ラジカルを示す。 R,は炭素数 2 ~10 の脂肪族あるいは脂環族 2 価ラジカルを示す。R2 は水素あるいは炭素数 1~10 の脂肪族あるいは芳香族ラジカルを示す。)

- 〔□〕主として芳香族ジカルボン酸又はその エステル形成性誘導体
- [Ⅲ] 主として脂肪族グリコール又はそのエステル形成性誘導体

[IV] ハロゲンを含有するエステル形成性化 合物

を重縮合反応させることによって得られる窒素含有量 0,001~5 重量%及びハロゲン含有量 0,5~30重量%のハロゲン含有芳香族ポリエステルアミド。

- 2 一般式(A) 及び/又は(B) で示されるアミド 化合物の Aが炭素数 6~15のアリーレン基、 炭素数 1~10のアルキレン基、あるいは炭素 数 5~12のシクロアルキレン基である請求項 1 記載のハロゲン含有芳香族ポリエステルア ミド-
- 3 一般式(A) 及び/又は(B) で示されるアミド 化合物のR、が炭素数 2~10のアルキレン基、 あるいは炭素数 5~12のシクロアルキレン基 である請求項 1~2の何れか 1 項記載のハロ ゲン含有芳香族ポリエステルアミド。
- 4 一般式(A) 及び/又は(B) で示されるアミド 化合物 (I) がジカルボン酸或いはその誘導 体とアルカノールアミンとの反応生成物であ

る請求項1記載のハロゲン含有芳香族ポリエ ステルアミド。

- 5 [I] の芳香族ジカルボン酸又はそのエステル形成性誘導体がテレフタル酸又はその誘導体、ナフタレジカルボン酸又はその誘導体及びピフェニレンジカルボン酸又はその誘導体より選ばれる1種又は2種以上の二塩基酸系化合物である請求項1~4の何れか1項記載のハロゲン含有芳香族ポリエステルアミド。
- 6 [Ⅲ]の脂肪族グリコール又はそのエステル形成性誘導体が炭素数 8 以下の脂肪族グリコール又はその誘導体より選ばれる1 種若しくは2 種以上のジオール系化合物である請求項1~5 の何れか1 項記載のハロゲン含有芳香族ポリエステルアミド。
- 7 (IV)のハロゲンを含有するエステル形成 性化合物が臭素を含有する芳香族ジオール、 又は芳香族ジカルボン酸又はその誘導体であ る請求項1~6の何れか1項記載のハロゲン

優れ、且つ加工性が良好であるがゆえにエンジニアリングプラスチックとして自動車、電気・電子部品等の広汎な用途に使用されている。 しかしながら、用途の拡大、多様化に伴い、更に高度な性能や特殊性が求められることが多く、この様な特性の一つに、難燃性で且つ耐久性、特に高温雰囲気での長期的な使用に対する物性の安定性(長期耐熱性)が要求される場合が増大しつつある。

例えば、自動車業界等では、安全上の必要性 から、離燃性で、高温度下での長時間の使用に おいても物性の安定性が保持されることが要望 される。

ポリエチレンテレフタレートやポリブチレンテレフタレートは、薄肉加工性が良好で、尚且 つ機械的強度(柔軟性、耐摩耗性等)、耐熱性、電気特性に優れているが、難燃性が十分でなく、 従来より難燃性を与えるため各種の難燃剤、難 燃助剤等を添加する提案が多数みられるが、こ れらの物質の添加は何れも機械的物性を阻害し、 含有芳香族ポリエステルアミド。

- 8 前配一般式(A) 及び/又は(B) で示されるアミド化合物 [I] を、前記モノマー [II]、 [II] 及び [IV] に加え、触媒の存在下、150~300 ℃に加熱反応せしめてエステル化反応を行わせ、次いで減圧下に過剰のモノマー又は脱離成分を留去しつつ重縮合反応を行わせることを特徴とするハロゲン含有芳香族ポリエステルアミドの製造法。
- 3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は電気・電子機器或いは自動車等の分野で機能部品又は電線等の被覆材料としての使用に適し、特に高温、長時間の使用に対し柔軟性を失わず、且つ難燃性に優れた材料に関するものである。

〔従来の技術とその課題〕

結晶性熱可塑性ポリエステル樹脂、例えばポ リアルキレンテレフタレート樹脂等は機械的性 質、電気的性質、その他物理的・化学的特性に

又、高温下で長時間保持すると成形材料から容出したり、ポリマーを分解したりして好ましくない。又、従来よりハロゲンを含有するモノマーを発明の如くポリエステルの重縮合に用いてその分子内にハロゲンを結合させたポリーを調製せんとする試みもなされており、重合により、高温下で難燃剤の姿出し等のない重合は保持すると一般物性が急激に低下し、高温下で長期の使用に耐える材料とはいい難い。

[課題を解決するための手段]

以上の課題に鑑み、本発明者は柔軟性が熱履 歴により消失せず、難燃性で且つ機械的特性と 電気的特性に優れた材料を得るべく鋭意研究と た結果、分子内にハロゲンを含有し、且つ特定 のアミド結合を有するユニットを導入したハロゲン含有ポリエステルアミドが本発明の目的を 達成することを発見し、本発明に至った。

即ち本発明は、

[I] 一般式(A) 及び/又は(B) で示される

アミド化合物

(式中 Aは2価の有機ラジカルを示す。R₁ は炭素数2~10の脂肪族あるいは脂環族2価ラジカルを示す。R₂は水素あるいは炭素数1~10の脂肪族あるいは芳香族ラジカルを示す。)

- [Ⅱ]主として芳香族ジカルポン酸又はそのエステル形成性誘導体
- (Ⅲ) 主として脂肪族グリコール又はそのエステル形成性誘導体
- [Ⅳ]ハロゲンを含有するエステル形成性化合物

を重縮合反応させることによって得られる窒素 含有量 0.001~5 重量%及びハロゲン含有量0.5 ~30重量%のハロゲン含有芳香族ポリエステル アミド及びその製造法に関するものである。

(□)に対応する脂肪族2価ラジカルを示す。)以下、本発明のハロゲン含有芳香族ポリエス

テルアミドの製造に用いられる構成成分について具体的に詳しく記述する。

まず末端反応性アミド誘導体〔Ⅰ〕について説明する。

(A) 及び(B) 式中でA は、2 価の有機ラジカルで、例えば炭素数1~10のアルキレン基、炭素数5~12のシシの 皮素数5~12のシシの 投素数5~12のシシの でまる。更に具体が挙げられる。更に具体には、メチレン、エクタメチレン、ペノナメが例、アリーレン基としては、フェニレンのの示でき、特にフェニレンをが例示できるである。

(A)及び(B)式中のR,は炭素数2~10の脂肪族

本発明により得られるポリエステルアミドは、下記一般式(C) で示されるポリエステルユニットを主体とする主鎖中に、少なくとも下記一般式(A')及び/又は(B')で示されるアミドユニットが少量導入され、且つ更に〔IV〕に対応するハロゲンを含有する2価の有機基(後述)が導入された構造を有する芳香族ポリエステルアミドである。

$$\left\{ \begin{array}{cccc}
c - v - c - \nu - L' - 0 \\
0 & 0 & H
\end{array} \right\}$$
(B.)

$$-\left(\begin{array}{c} C - Ar - CO - R_2 - O \end{array}\right) - CO$$

(式中、 A及びR,は (A)式、 (B)式のものに対応し、Arは [Ⅱ]に対応する芳香族の (例えば、 炭素数 6~20の芳香族) 2 価ラジカル、R,は

あるいは脂環族2価ラジカル等を示す。

具体的には脂肪族 2 価ラジカルとしてはエチレン、プロピレン、ブチレン、ペンチレン、ヘキサメチレン、オクタメチレン、ノナメチレン、デカメチレン、ジメチルメチレン及びそれらの置換体等が例示でき、脂環族 2 価ラジカルとしてシクロヘキシレン及びそれらの置換体等が例示できる。これらのうちでもR₁としては、経済的な面からエチレン、プロピレンが特に好ましい。

式(B) 中、R2は水栗あるいは炭栗数1~10の 脂肪族1価のラジカルあるいは芳香族ラジカル が挙げられる。更に具体的には、脂肪族ラジカ ルとしてはメチル、エチル、プロピル、ブチル、 ペンチル等が例示でき、芳香族ラジカルとして はフェニル基及びその誘導体等が挙げられる。

これらのうちでも、経済的な見地から、水楽、 メチル、エチル、フェニルが特に好ましい。

一般式(A) で示されるジアミド化合物の具体 例としては、N, N'ーピス (2 - ヒドロキシェチ

ル) マロンアミド、N.N'ーピス(2ーヒドロキ シェチル) コハクアミド、N.N'ーピス(2ーヒ ドロキシエチル) グルタルアミド、N, N'ーピス (2-ヒドロキシェチル) アジピンアミド、N, N'ーピス (2-ヒドロキシエチル) イソフタル アミド、N. N' ーピス (2 ーヒドロキシエチル) テレフタルアミド、N.N'ーピス (3ーヒドロキ シプロピル) マロンアミド、N, N'ーピス (3-ヒドロキシプロピル) コハクアミド、N.N'ービ ス (3-ヒドロキシプロピル) グルタルアミド、 N, N' -ピス (3 -ヒドロキシプロピル) アジビ ンアミド、N, N' ーピス (3-ヒドロキシプロピ ル) イソフタルアミド、N, N'ーピス (3ーヒド ロキシプロピル) テレフタルアミド、2.6 ーピ ス [[(2ーヒドロキシエチル) アミノ] カル ポニル] ナフタレン、2.7 ーピス [[(2ーヒ ドロキシエチル) アミノ] カルポニル] ナフタ レン、4,4'ーピス [[(2ーヒドロキシエチル) アミノ] カルポニル] ピフェニル、2,6 ーピス [[(3-ヒドロキシプロピル) アミノ] カル

ボニル] ナフタレン、2.7 ーピス [[(3ーヒドロキシブロピル) アミノ] カルボニル] ナフタレン、4.4'ーピス [[(3ーヒドロキシブロピル) アミノ] カルボニル] ピフェニル等を挙げることができる。これらの化合物は、単独で使用しても、2種以上併用してもよい。

これらの化合物の内、好ましいものは、A が 芳香族基であるもの、更に好ましくはフェニレン基であるものである。特に好ましくは、N, N'ービス (2ーヒドロキシエチル) テレフタルアミド、N, N'ービス (3ーヒドロキシ ブロビル) テレフタルアミド、N, N'ービス (3ーヒドロキシ でによい) テレフタルアミド、N, N'ービス (3ーヒドロキシブロビル) イソフタルアミドである。

一般式(B) で表されるモノアミド化合物の具体例としては、2-[[(2-ヒドロキシエチル) アミノ] カルポニル] 酢酸、3-[[(2-ヒドロキシエチル) アミノ] カルポニル] プロパン酸、4-[[(2-ヒドロキシエチル)

アミノ] カルポエル] ブタン酸、5-[[(2 ーヒドロキシエチル) アミノ] カルポニル] ペ ンタン酸、 6 - 〔〔(2 - ヒドロキシエチル) アミノ〕カルポニル] ヘキサン酸、2-〔[(3 ーヒドロキシプロピル) アミノ] カルポニル〕 酢酸、3-〔〔(3-ヒドロキシプロピル)ァ ミノ] カルポニル) プロパン酸、4-〔[(3 ーヒドロキシプロピル) アミノ] カルポニル〕 ブタン酸、5- [[(3-ヒドロキシプロピル) アミノ] カルポニル) ペンタン酸、 6 - [[(3 ーヒドロキシプロピル) アミノ] カルポニル) ヘキサン酸、4-[[(2-ヒドロキシエチル) アミノ] カルポニル) 安息香酸、3- [[(2 -ヒドロキシエチル) アミノ] カルポニル) 安 息香酸、4- 〔〔(3-ヒドロキシプロピル) アミノ] カルポニル] 安息香酸、3-[[(3 ーヒドロキシプロピル) アミノ] カルポニル〕 安息香酸、6-〔〔(2-ヒドロキシエチル) アミノ] カルポニル] - 2 - ナフトエ酸、6 -[[(3ーヒドロキシプロピル) アミノ] カル

ポニル〕ー2ーナフトエ酸及びそれらのアルキルエステル特にメチルエステル誘導体等を挙げることができる。

特に好ましいものは、4-〔[(2-ヒドロキシエチル) アミノ] カルボニル) 安息香酸、3-〔[(2-ヒドロキシエチル) アミノ] カルボニル) 安息香酸、4-〔[(3-ヒドロキシプロピル) アミノ] カルボニル) 安息香酸、3-〔[(3-ヒドロキシプロピル) アミノ] カルボニル) 安息香酸及びそれらのメチルエステル誘導体である。

ここで本発明の特徴的構成成分(I)である
(A) 式及び(B) 式の化合物は、下記の一般式(D)
で示されるジカルボン酸誘導体と一般式(E) で
示されるアルカノールアミンとを反応させることによって得られ、そのモル比を選定すること
により(A) あるいは(B) のみの単一アミド化合物、
又は(A) と(B) との混合アミド化合物として得る
ことができる。

((D) 及び (E) 式における A及びR,は (A) 式及び (B) 式と同等である。又、 (D) 式中のB は、水酸基、塩素、アルコキシ、フェメキシ等の活性 脱離基を示す。)

一般式(D) で示される化合物の代表例としてはマロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、テレフタル酸、イソフタル酸、1.4ーナフタレンジカルボン酸、2.6ーナフタレンジカルボン酸、2.2'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレンジカルボン酸、4.4'ーピフェニレジカルボンドルボンボンができる。

一般式(E) で表されるアルカノールアミン化

が生成する。この合成反応は無溶媒でも溶媒中で行い得、成分〔Ⅲ〕を溶媒として反応を行えば反応系全体を重縮合反応に用いることが出来 便利である。

次に本発明の共重合体のポリエステル部分を 構成するための成分 (II) は、主として脂肪族 グリコール又はそのエステル形成性誘導体から 合物の代表例としては、2-Tミノー1-エタノール、3-Tミノー1ープロパノール、4-Tミノー1ーブタノール、5-Tミノー1ーペンタノール、2-Tミノー1ープロパノール、2-Tミノー1ープタノール、2-Tミノー2-メチルー1ープタノール、2-Tミノー1ーペンタノール、1-ジメチルTミノー2ープロパノール、3-ジメチルTミノー1ープロパノール、2-2-ジメチルー3ーTミノブロパノール、4-Tミノシクロへキサノール等が挙げられる。

ここで (A) 式の化合物を得るか (B) 式の化合物を得るかは (D) と (E) との混合モル比によってほぼ決まる。即ち (D) と (E) との混合モル比が [(E)] $/[(D)] \ge 2$ の場合、ジアミド(A) が選択的に生成する。

一方、1 < [(E)]/[(D)] < 2 の場合、ジアミド(A)とモノアミド(B)の混合物が生成する。 更に[(E)]/[(D)] ≤ 1 の場合、主として(B)

なる。その代表的物質としてはC2~C4の低分子 量グリコールであり、例えばエチレングリコー ル、1.4 ーブチレングリコール、1.3 ープロパ ンジオール、2ーブテンー1.4 ージオール、1. 6 ーヘキサンジオール、1.8 ーオクタンジオー の低分子量グリコールの他にポリアルキレンオ キシドグリコールの如き高分子量グリコール、 例えばポリエチレンオキシドグリコール、ポリ ブチレンオキシドグリコール等を併用すること もできる。

また成分 [II] としては、更に補助的にピスフェノールA、4.4'ージヒドロキシピフェニル、芳香族ジオール基を有するホスフィン酸等の芳香族アルコール、ピスフェノールAのエチレンオキサイド 2 モル付加体、ピスフェノールAのプロピレンオキサイド 2 モル付加体等のアルキレンオキサイド付加体アルコール、グリセリン、ペンタェリスリトール等のポリヒドロキシ化合物又はそのエステル形成性誘導体等を使用する

こともできる。

次に本発明のポリェステルアミドは、ハロゲンを含有するエステル形成可能な化合物(IV)をモノマーとして使用することにより、ハロゲンをその分子中に導入した芳香族ポリエステルアミドである。この目的に使用されるハロゲン含有化合物(IV)としては以下のものが例示される。ここで、ハロゲンとしては臭棄が特に好ましい。

(1)
$$HO \longrightarrow R' \longrightarrow OH$$

ℓ, m; 1 乃至 4n; 1 以上の整数

を表す。

共重合体に組み込むのに好ましいハロゲン化 合物は一般式(1)~(7)で示されるものであり、又、 1分子中に含まれるハロゲン原子数が4又はそ れ以上のものが特に好ましい。ハロゲンとして 臭素を用いる場合、一般式(1)の例としては、テ トラブロモピスフェノールA、テトラブロモビ スフェノールスルホン、(2)の例としてはテトラ ブロモピスフェノールF、(3)の例としてはテト ラブロモピスフェノールAのエチレンオキサイ ド2モル付加体、テトラブロモピスフェノール Aのプロピレンオキサイド2モル付加体、テト ラブロモピスフェノールスルホンのエチレンオ キサイド2モル付加体、テトラブロモピスフェ ノールスルホンのプロピレンオキサイド2モル 付加体、4)の例としてテトラブロモハイドロキ ノン、(5)の例としてテトラブロモハイドロキノ ンのエチレンオキサイド 2 モル付加体、(6)の例

(7)
$$CH^{3}C + O \times X \longrightarrow R^{3}$$
 CH^{3} CH^{3}

ここで

としてテトラブロモテレフタル酸、(7)の例としてテトラブロモビスフェノールAのポリカーボネートが挙げられる。

本発明のハロゲン含有芳香族ポリエステルアミド中の窒素含有量は 0.001~5 重量%が適当であり、好ましくは 0.005~2 重量%である。この窒素含有量はモノマー全成分中の(A) 及び(B) 式より成る成分〔Ⅰ〕の使用量を加減することによって調整することが出来る。

一般にアミド基の導入量が多い場合はしばしば生成物に着色をきたし且つ低分子量である。 一方、少ない場合はそのアミド基導入による改良効果が小さい。

又、ハロゲンの含有量は 0.5~30重量%、好ましくは 2~20重量%である。このハロゲン含有量は成分 [IV] の使用量を加減することによって調整することができる。 0.5重量%未満の場合は十分な難燃性が得られず、30重量%を越えると機械的物性の低下が起こり、好ましくない。

尚、本発明のハロゲン含有芳香族ポリエステルアミドは少なくとも上記〔Ⅰ〕~〔Ⅳ〕を必須の構成成分とするものであるが、これ以外に他の成分が共重合体を構成する成分として加わることを妨げるものではない。

本発明のポリエステルアミドの製造法は従来のポリエステルの製造法に準じて行うことが出来る。即ち、例えばモノマーとして〔 I 〕を、〔 II 〕、〔 III 〕及び〔 IV 〕へ添加混合し、触媒の存在下に約 150から 300 ℃に加熱しエステル化またはエステル交換反応等を行い、次いで被圧下に過剰モノマー又は脱離成分を留去しつつ重縮合を行うことにより、共重合体が得られる。

本発明のポリエステルアミドを製造する場合の各モノマーの割合は、成分 [N] のハロゲン化合物のエステル形成性官能基がアルコール系であるときは、成分 [I] 100 モルに対し、成分 [II] + [N] は90~300 モル、好ましくは95~250 モルである。又、成分 [N] のハロゲン化合物のエステル形成性官能基がカルボン酸

系であるときは、成分 [Ⅱ] ÷ [Ⅳ] 100 モル に対し、成分 [Ⅲ] は90~300 モル、好ましく は95~250 モルである。

又、本発明の特徴的成分である成分〔1〕の 割合は、成分〔II〕100 モルに対し、0.01~30 モル、好ましくは0.04~15モルである。

使用条件によって高い酸素指数を持つ材料が必要となる場合は、成分 [IV] の含量を適宜決めることによって重合体中のハロゲン含有量を調節し、目的とする酸素指数を満足するものを得ることができる。

この際、使用する触媒としてはテトラブトキシテタンのごときテトラアルコキシチタン金属 塩、ジブチルスズオキサイドあるいは が要 亜 ムズラウレートのごときスズ化合物、酢酸 亜鉛 かい は 酢酸 金属 塩、三酸 化 アンチモン 化合物 など一般 にポリエステルの 重縮合反応に有用な公知触媒を単独あるいは

2種以上併用して用いればよい。

又、重縮合反応における成分〔Ⅰ〕の添加時期は任意であり、成分〔Ⅱ〕、〔Ⅲ〕及び〔Ⅳ〕のエステル化反応、エステル交換反応進行中の何れの時期でもよく、又、その後の重縮合反応が進行して、かなりの分子量のポリエステルが生成した時点でもよい。

本発明で、溶融重合あるいは溶液重合で得たポリマー(オリゴマーを含む)の分子量を高めるためには更に固相重合することが好ましい。固相重合も一般にポリエステルで行われてはよく、真空又は不活性が力法に準じて行えばよく、真空又は下で所要でしたが出来い。かくして本発明のポリエステルには固有粘度0.4~3.0の値のもったが出来、前述の如く優れた特性を有するものである。

又、本発明のポリマーはその使用にあたって、 その目的に応じ更に所望の特性を付与するため に他の熱可塑性樹脂を補助的に少量併用したり、 一般に熱可塑性樹脂に添加される公知の物質、すなわち、酸化防止剤や紫外線吸収剤等の安定剤、帯電防止剤、難燃剤、難燃助剤、染料や顔料等の着色剤、潤滑剤、離型剤、可塑剤及び結晶化促進剤、結晶核剤、無機充塡剤等を重合時もしくは重合後成形前に配合した組成物として使用することも勿論可能である。

ここで用いられる他の熱可塑性樹脂としては 高温において安定な熱可塑性樹脂であればいず れのものでもよい。

例えば、ポリアミド、ABS、ポリフェニレンオキサイド、ポリアルキルアクリレート、ポリアセタール、ポリスルホン、ポリエーテルスルホン、ポリエーテルストン、フッ素樹脂、あるいはスチレン系、エステフィン系、塩化ビニル系、ウレタン系、エステル系、アミド系などの熱可塑性エラストマーなどを挙げることができる。

また、これらの熱可塑性樹脂は2種以上混合 して使用することもできる。 無機充塡剤としては、ガラス繊維、炭素繊維、 セラミック繊維、ポロン繊維、チタン酸カリウム繊維、アスペスト等の一般無機繊維状物質、 炭酸カルシウム、高分散性珪酸塩、アルミナ、 水酸化アルミニウム、タルク、クレー、マイカ、 ガラスフレーク、ガラス粉、ガラスピーズ、石 英粉、珪砂、ウォラストナイト、カーポンブラ ック、硫酸パリウム、焼石膏、炭化珪素等の粉粒 状物質、板状の無機化合物、ウィスカー等が含まれる。

これらの無機充填剤は、必要に応じ1種又は 2種以上を併用混合使用でき、中でもガラス繊 維はその代表的充填材であり、更に他の粉粒状、 板状充填剤の併用が好ましい場合も多い。

〔実施例〕

以下に実施例をあげて本発明を更に具体的に 説明するが、本発明はこれに限定されるもので はない。

実 施 例 1

重量部を使用する以外は実施例1と全く同様の 操作を行った。

得られた重合体の固有粘度は 1.0を示し、窒素含有量は 0.045重量%、具素含有量は 6.5重量%であった。物性を表1に示す。

実 施 例 3

成分 [1] として (A) 式に属するN.N'ーピス (3-ヒドロキシプロピル) テレフタルアミド 5 重量部を使用する以外は実施例 1 と全く同様の操作を行った。

得られた重合体の固有粘度は 1.1を示し、窒 案含有量は 0.040重量%、臭素含有量は 6.5重 量%であった。物性を表1に示す。

実 施 例 4

成分〔1〕として(A)式に属するN,N'ーピス(2ーヒドロキシェチル)アジピンアミド3重量部を使用する以外は実施例1と全く同様の操作を行った。

得られた重合体の固有粘度は 0.9を示し、窒 案含有量は 0.029重量%、臭素含有量は 6.5重 成分〔Ⅱ〕としてテレフタル酸ジメチル 970 重量部、成分〔Ⅲ〕として 1.4ーブタンジオール 513重量部、成分〔Ⅳ〕としてテトラブロモビスフェノールAのエチレンオキサイド 2 モル付加体 158重量部、成分〔Ⅰ〕として (A) 式に属するN.N'ーピス (2ーヒドロキシエチル)テレフタルアミド1 重量部、触媒としてテトラブトキシチタン 0.7重量部を、撹拌機、窒素気流下で 160 ℃、30分攪拌した。徐々に温炉とした後、徐々に及応器中を減圧させ、30分後に圧力を0.3mmHgに下げ、この圧力で 3 時間攪拌した。

得られた重合体の固有粘度は 1.2を示し、窒素含有量は 0.009重量%、臭素含有量は 6.5重量%であった。物性を表1に示す。

実 施 例 2

成分 [I] として (A)式に属するN, N'ービス (2ーヒドロキシエチル) イソフタルアミド 5

量%であった。物性を表しに示す。

実 施 例 5

成分〔1〕として(B)式に属する4-〔〔(2-ヒドロキシエチル)アミノ〕カルボニル〕安息香酸10重量部を使用する以外は実施例1と全く同様の操作を行った。

得られた重合体の固有粘度は 0.9を示し、窒 衆含有量は 0.054重量%、臭素含有量は 6.4重 量%であった。物性を表1に示す。

実 施 例 6

成分 (I) として (A) 式に属するN, N'ーピス (2ーヒドロキシエチル) イソフタルアミド100 重量部を使用する以外は実施例 1 と全く同様の 操作を行った。

得られた重合体の固有粘度は 0.8を示し、窒素含有量は 0.885重量%、臭素含有量は 6.2重量%であった。物性を表1に示す。

実 施 例 7

成分〔Ⅰ〕として (A)式に属するN, N'ーピス (2ーヒドロキシエチル) イソフタルアミドと (B) 式に属する3- [[(2-ヒドロキシェチル) アミノ] カルボニル] 安息香酸メチルとの混合物を使用する以外は実施例1と同様の操作を行った。

尚、本例で用いた成分〔Ⅰ〕は、イソフタル酸メチル 1.0モルとエタノールアミン 1.5モルとの混合物 3 重量部を 1.4ーブタンジオール10 重量部を溶媒として 120 t、 2 時間加熱した得た反応生成物である。

得られた重合体の固有粘度は 1.2を示し、窒素含有量は 0.018重量%、臭素含有量は 6.5重量%であった。物性を表1に示す。

実 施 例 8

成分 (N) としてテトラブロモビスフェノールスルホンのプロビレンオキサイド 2 モル付加体 270 重量部を使用する以外は実施例 2 と全く同様の操作を行った。

得られた重合体の固有粘度は 0.9を示し、窒 素含有量は 0.041重量%、臭素含有量は 9.5重 量%であった。物性を表 1 に示す。

量%であった。物性を表1に示す。

比 較 例 1

実施例1において成分〔!〕を配合しない以 外は実施例1と全く同様の操作を行った。

得られた重合体の固有粘度は 1.0を示し、臭素含有量は 6.5重量%であった。物性を表1に示す。

比较别2

実施例1において成分〔Ⅳ〕を配合しない以 外は実施例1と全く同様の操作を行った。

得られた重合体の固有粘度は 1.2を示し、窒 集合有量は 0.010重量%であった。物性を表 1 に示す。

比 較 例 3

比較例 2 において得られた重合体87.5重量部にデカブロモジフェニルエーテル12.5重量部を加え、試験片を作成し、評価した。物性を表1に示す。

比較例 4

実施例9において成分〔1〕を配合しない以

実施例9

成分〔Ⅱ〕としてテレフタル酸ジメチル 970 重量部、成分〔□〕としてエチレングリコール 730重量部、成分〔NV〕としてテトラブロモビ スフェノールAのエチレンオキサイド2モル付 加体 158重量部、成分〔Ⅰ〕として (A)式に属 するN. N' -ピス (2-ヒドロキシエチル) テレ フタルアミド5 重量部、触媒として酢酸カルシ ウム 1.6重量部、三酸化アンチモン 0.6重量部 を、撹拌機、窒素導入管及び留出管を備えた反 応器中に仕込み、窒素気流下で 180℃、60分費 拌した。徐々に温度を上昇させ 200℃で 2時間 加熱攪拌した。次に 220℃に温度を上げ、過剰 のエチレングリコールを留出させた。次いで、 徐々に 280 でまで温度を上昇させるとともに窒 素の導入を停止し、徐々に反応器中を減圧させ、 30分後に圧力を0.3mmHg に下げ、この圧力で3 時間攪拌した。

得られた重合体の固有粘度は 1.3を示し、窒 素含有量は 0.050重量%、臭素含有量は 7.2重

外は実施例 9 と全く同様の操作を行った。

得られた重合体の固有粘度は 0.9を示し、臭素含有量は 7.2重量%であった。物性を表 1 に示す。

尚、各実施例のポリマー成形品の物性評価に 用いた測定法は以下の通りである。

i) 引張強伸度

ASTM D-638(試験片ASTM タイプIV型: 厚み 1mm) に準拠して、初期の強伸度、及び120 でで500 時間加熱後の伸度を測定した。

ii) 酸素指数

JIS K 7201に準拠して測定した。

	使用したハロゲン含有 ポリエステルアミド			物性			
		窒素含有量			引張伸度 (%)		The selection was
	固有粘度	(重量%)	(重量%)	引張強度 (kg / cd)	初期碹	120 ℃,500時間 加熱後	酸素指数
実施例1	1. 2	0.009	6.5	560	> 300	205	27
実施例 2	1. 0	0.045	6. 5	585	> 300	286	27
実施例3	1. 1	0.040	6. 5	588	>300	288	27
実施例 4	0.9	0.029	6. 5	576	>300	270	27
実施例5	0.9	0.054	6. 4	578	>300	262	27
実施例6	0.8	0.885	6. 2	504	>300	274	27
実施例7	1. 2	0.018	6. 5	583	>300	289	27
実施例8	0.9	0.041	9. 5	545	>300	275	28
実施例 9	1. 3	0, 050	7. 2	427	>300	120	27
比較例I	1.0	_	6. 5	543	>300	77	27
比較例2	1. 2	0.010	_	581	225	101	22
比較例3			_	533	79	45°	28
比較例4	0.9	_	7. 2	420	> 300	82	27

^{*}表面状態が不良で難燃剤の姿み出しが認められる

〔発明の効果〕

本発明のハロゲン含有芳香族ポリエステルア ミドは、従来のポリエステル材料に比べて以下 のような優れた効果を生じる。

ハロゲン化合物がコポリマーに結合している 為に難燃性が高く、難燃剤の添加に見られる様 な高温時の滲み出しがない。又、機械的特性、 電気的特性を損ねることなく熱履歴による物性 の低下が大きく改善され、尚且つ屈曲性におり の肉化が可能であり、限られた空間の有効利用 が飛躍的に増大する。従って、熱顔廻り、輸送 機器の発熱部品としての成形品や電線用被覆材料 として有用である。

出願人代理人 古谷 馨

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.